

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

**As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.**



⑪ Veröffentlichungsnummer: **0 343 427 A2**

≅ US 5,066,745

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑲ Anmeldenummer: 89108357.8

⑤ Int. Cl. 4: **C07F 9/32 , C07F 9/40 , C08F 30/02**

⑳ Anmeldetag: 10.05.89

Patentanspruch für folgenden Vertragsstaat: ES.

③① Priorität: 21.05.88 DE 3817425

④③ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
29.11.89 Patentblatt 89/48

⑥④ Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL SE

⑦① Anmelder: **CASSELLA Aktiengesellschaft**
Hanauer Landstrasse 526
D-6000 Frankfurt am Main 61(DE)

⑦② Erfinder: **Engelhardt, Friedrich, Dr.**
Hünfelder Strasse 20
D-6000 Frankfurt/Main 61(DE)
Erfinder: **Riegel, Ulrich**
Steinackerstrasse 6
D-6000 Frankfurt/Main 61(DE)

Erfinder: **Gersdorf, Joachim, Dr.**
Philipp-Holl-Strasse 26
D-6200 Wiesbaden(DE)
Erfinder: **Kleiner, Hans-Jerg, Dr.**
Altkönigstrasse 11a
D-6242 Kronberg(DE)

⑦④ Vertreter: **Urbach, Hans-Georg, Dr. et al**
Hanauer Landstrasse 526
D-6000 Frankfurt am Main 61(DE)

⑤④ **Alkenyl-phosphon- und -phosphinsäureester, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie unter deren Verwendung hergestellte Hydrogele und deren Verwendung.**

⑤⑦ Die Erfindung betrifft neue Alkenyl-phosphon- und -phosphin-säureester von 1,1,1-Tris(hydroxymethyl)-alkanen und von 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie unter deren Verwendung hergestellte Hydrogele.

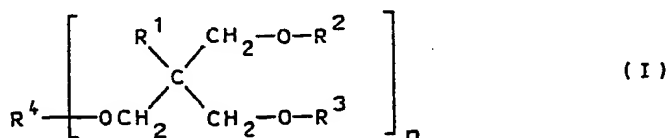
EP 0 343 427 A2

Alkenyl-phosphon- und -phosphin-säureester, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie unter deren Verwendung hergestellte Hydrogele und deren Verwendung

Die Erfindung betrifft neue Alkenyl-phosphon- und -phosphin-säureester von 1,1,1-Tris-(hydroxymethyl)alkanen und von 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie unter deren Verwendung hergestellte Hydrogele und deren Verwendung.

Bei der Herstellung von Hydrogelen in wässriger Lösung werden als Vernetzer üblicherweise Verbindungen wie Bis-acrylamidoessigsäure, Trimethylolpropantriacyrylat, Tetraallyloxyethan oder ähnliche eingesetzt.

Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß Hydrogele mit verbesserten Eigenschaften hinsichtlich Absorptionskapazität und Gelstärke erhalten werden, wenn als Vernetzer Verbindungen der allgemeinen Formel I



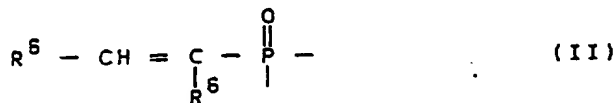
eingesetzt werden, worin

n 1 oder 2

R¹ Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,

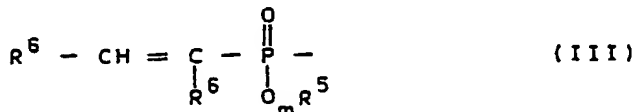
CH₂OH oder CH₂OR⁷,

worin R⁷ die Bedeutung von R² haben kann oder, falls n = 1, zusammen mit R⁴ eine Gruppe der allgemeinen Formel II



worin R⁶ unabhängig voneinander Wasserstoff oder Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, bilden kann,

R² eine Gruppe der allgemeinen Formel III



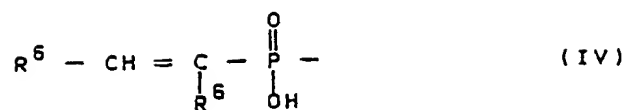
worin m 0 oder 1 und

R⁵ alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei, falls eine Verbindung der allgemeinen Formel I mehr als eine Gruppe der allgemeinen Formel III enthält die Reste R⁵ unabhängig voneinander sind,

R³ Wasserstoff oder eine Gruppe der allgemeinen Formel III, wobei R² und R³ auch zusammen eine Gruppe der allgemeinen Formel II bilden können,

R⁴ für n = 1

Wasserstoff, eine Gruppe der allgemeinen Formel III oder, wenn R¹ für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und R² und R³ zusammen für eine Gruppe der allgemeinen Formel II stehen, auch eine Gruppe der allgemeinen Formel IV



5

und für $n = 2$

eine Gruppe der allgemeinen Formel II bedeuten.

Für R^1 stehendes Alkyl hat bevorzugt 1 oder 2 Kohlenstoffatome.

10 Für R^5 oder R^6 stehendes Alkyl hat bevorzugt 1 bis 3 Kohlenstoffatome.

R^6 bedeutet besonders bevorzugt Methyl und ganz besonders bevorzugt Wasserstoff.

Ganz besonders bevorzugte Verbindungen der allgemeinen Formel I sind die Verbindungen der Formel V bis XV

15

20

25

30

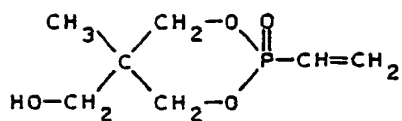
35

40

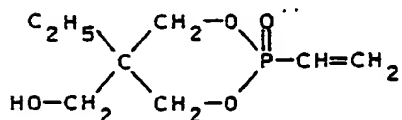
45

50

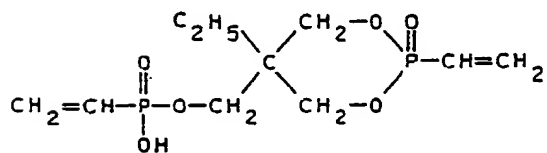
55



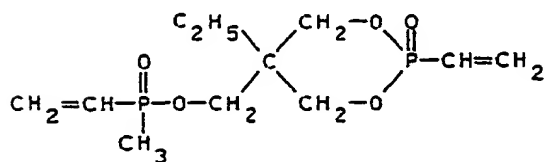
(V)



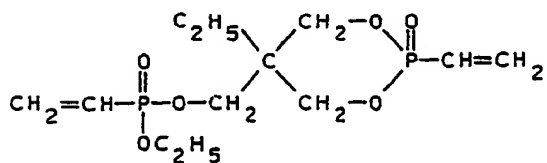
(VI)



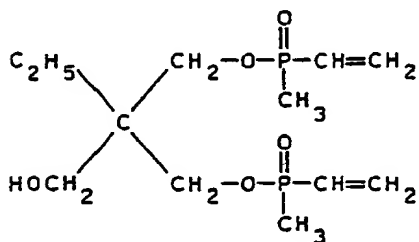
(VII)



(VIII)

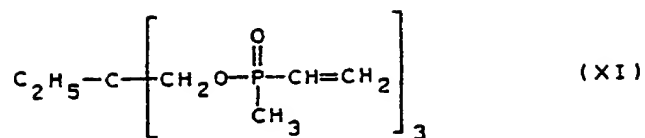


(IX)

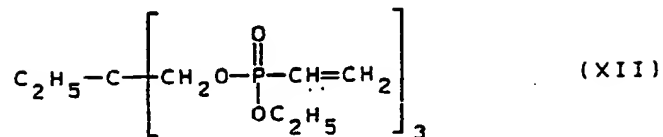


(X)

5

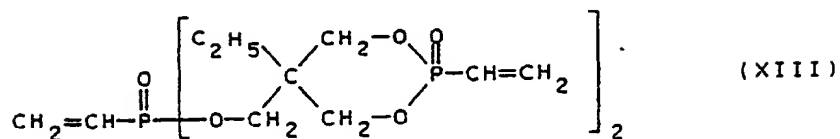


10



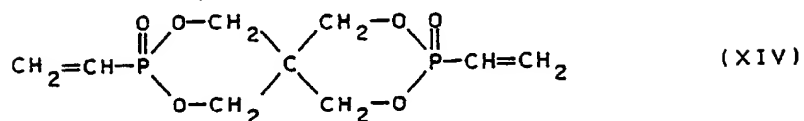
15

20

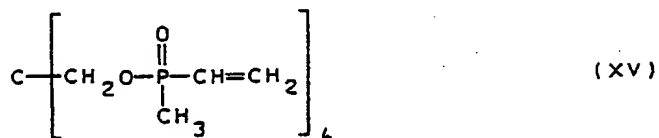


25

30



35

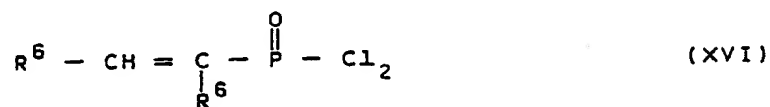


40

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I können nach verschiedenen Methoden hergestellt werden.

Beispielsweise können Alkenylphosphonsäuredichloride der allgemeinen Formel XVI

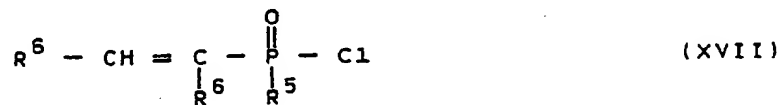
45



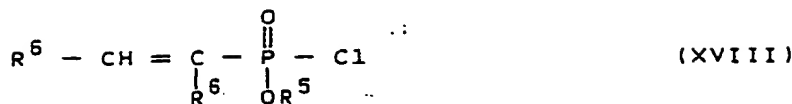
50

Alkenylphosphinsäurechloride der allgemeinen Formel XVII

55



oder Alkenylphosphonsäureesterchloride der allgemeinen Formel XVIII



wobei R⁵ und R⁶ die obengenannten Bedeutungen haben mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)alkanen, 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol bzw. erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I, die noch mindestens eine freie Hydroxylgruppe enthalten, in Gegenwart von tertiären Aminen als Säurefänger in inerten Lösungsmitteln und bei geeigneten Molverhältnissen umgesetzt werden.

Geeignete tertiäre Amine sind beispielsweise Trialkylamine mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen pro Alkylrest, wie z.B. Triethylamin, Dialkylaniline mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylrest, wie z.B. N,N'-Dimethylanilin und Pyridin.

Geeignete inerte Lösungsmittel sind beispielsweise halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie z.B. Methylchlorid, aromatische Kohlenwasserstoffe, wie z.B. Toluol, Ether, wie z.B. Tetrahydrofuran oder aliphatische Nitrile, wie z.B. Acetonitril.

Die Umsetzungen verlaufen vorzugsweise unter Kühlung bei -10 bis +40°C.

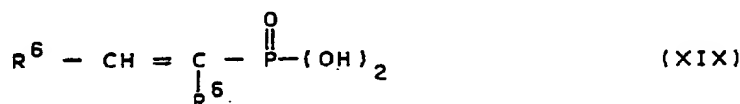
Die tertiären Amine werden vorzugsweise in Mengen von einem Mol pro Mol abgespaltenem HCl eingesetzt. Die Mol verhältnisse Alkohol : phosphororganische Verbindung sind bevorzugt 1:1, 1:2, 1:3 oder 1:4, je nach Reaktionspartner und gewünschtem Produkt der allgemeinen Formel I.

Nach dieser Methode sind beispielsweise aus Alkenylphosphonsäuredichlorid der allgemeinen Formel XVI, 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkan und tertiärem Amin im Molverhältnis 1:1:2 Verbindungen vom Typ der Formel VI, aus Alkenylphosphinsäurechlorid der allgemeinen Formel XVII, 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkan und tertiärem Amin im Molverhältnis 3:1:3 Verbindungen vom Typ der Formel XI und aus Alkenylphosphonsäureesterchlorid der allgemeinen Formel XVIII, 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkan und tertiärem Amin im Molverhältnis 3:1:3 Verbindungen vom Typ der Formel XII zugänglich.

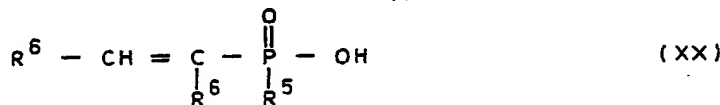
Gegenbenenfalls können die so erhaltenen erfindungsgemäßen Verbindungen, die noch freie Hydroxylgruppen enthalten, mit Alkenylphosphonsäureanhydriden, Alkenylphosphinsäurechloriden der allgemeinen Formel XVII, Alkenylphosphonsäureesterchloriden der allgemeinen Formel XVIII oder Alkenylphosphonsäuredichloriden der allgemeinen Formel XVI zu weiteren erfindungsgemäßen Verbindungen umgesetzt werden. Diese Umsetzungen werden unter den gleichen Bedingungen wie oben beschrieben ausgeführt.

So werden beispielsweise aus einer Verbindung vom Typ der Formel VI durch Umsetzung mit einem Alkenylphosphonsäureanhydrid Verbindungen vom Typ der Formel VII, durch Umsetzung mit einem Alkenylphosphinsäurechlorid und einem tertiären Amin im Molverhältnis 1:1:1 Verbindungen vom Typ der Formel VIII, durch Umsetzung mit einem Alkenylphosphonsäureesterchlorid und einem tertiären Amin im Molverhältnis 1:1:1 Verbindungen vom Typ der Formel IX und durch Umsetzung mit einem Alkenylphosphonsäuredichlorid und einem tertiären Amin im Molverhältnis 2:1:2 Verbindungen vom Typ der Formel XIII erhalten.

Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel I können auch durch direkte Veresterung von Alkenylphosphonsäuren der allgemeinen Formel XIX



oder von Alkenylphosphinsäuren der allgemeinen Formel XX



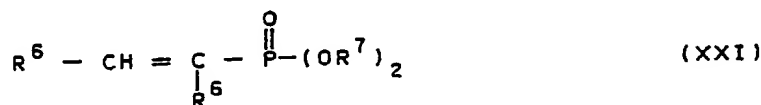
worin R⁵ und R⁶ die obengenannten Bedeutungen haben mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkanen oder 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol erhalten werden.

Vorteilhafterweise werden dabei die Alkenylsäuren des Phosphors und der Alkohol im gewünschten Molverhältnis gemischt und bei Temperaturen von 150 bis 250°C, vorzugsweise bei 160 bis 220°C, unter

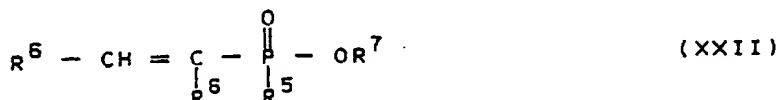
Wasseraustritt umgesetzt. Auch hier sind die Molverhältnisse Alkohol : Säure b vorzugsweise 1:1, 1:2, 1:3 oder 1:4, je nach Reaktionspartner und gewünschtem Produkt der allgemeinen Formel I. Gegebenenfalls kann die Umsetzung in einem geeigneten Vakuum ausgeführt werden.

Es kann zweckmäßig sein, bestimmte bekannte Polymerisationsinhibitoren zuzusetzen wie z.B. Hydrochinon, Hydrochinonmonomethylether oder Phenothiazin. Es kann weiterhin vorteilhaft sein, die Veresterung nicht bis zur Vollständigkeit durchzuführen, sondern bei einem bestimmten Restsäuregehalt abzubrechen, da sonst die Reaktionsdauer zu lange ausgedehnt werden muß und unter diesen Bedingungen auch eine Polymerisation des Reaktionsgutes nicht immer zu verhindern ist.

Schließlich können erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel I auch durch Umsetzung von Alkenylphosphonsäureestern der allgemeinen Formel XXI



oder Alkenylphosphinsäureestern der allgemeinen Formel XXII



worin R^5 und R^6 die oben angegebenen Bedeutungen haben und R^7 Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkanen oder 2,2-Bis-hydroxy-methyl-1,3-propandiol mit Hilfe geeigneter Katalysatoren erhalten werden.

Geeignete Katalysatoren sind beispielsweise Alkalialkoholate oder Alkalihydride wie Natriumhydrid, ortho-Titansäureester, wie z.B. ortho-Titansäuretetraisopropylester, aber auch Alkalihydroxide, wie z.B. Kaliumhydroxid und Natriumhydroxid.

Die Umesterungsreaktionen werden bevorzugt im Vakuum im Temperaturbereich 150-250°C, bevorzugt 180-220°C, durchgeführt. Die Molverhältnisse werden bevorzugt analog zu der direkten Veresterung gewählt.

Die bei den angegebenen Verfahren anfallenden Produkte können zum Teil durch Destillation, insbesondere mit Hilfe eines Dünnschichtverdampfers, im Hochvakuum gereinigt werden. Teilweise können sie aber auch direkt als Rohprodukt weiterverarbeitet werden. 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol ist eine käufliche Verbindung. 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkane haben bevorzugt 5 bis 8, besonders bevorzugt 5 oder 6 Kohlenstoffatome. Sie sind ebenfalls käuflich oder können nach bekannten Methoden hergestellt werden (z.B. Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, Bd.6/1a/2, 1980, Seite 1314).

Ebenso sind die als Ausgangsstoff für die Synthese der Verbindungen der allgemeinen Formel I genannten phosphororganischen Verbindungen der allgemeinen Formeln XVI bis XXI käuflich oder nach gängigen Methoden zugänglich (z.B. Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, Bd. 12/1, 1963, Seiten 217 ff und 338 ff).

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I, die mindestens zwei Doppelbindungen enthalten, finden Verwendung als sogenannte Vernetzer, das heißt als polymerisierbare, mehrfach ungesättigte Monomere, bei der Synthese von Polymeren, insbesondere von wasserquellbaren Hydrogelen aus ungesättigten Monomeren. Ein wesentlicher Vorteil ist dabei deren sehr gute Löslichkeit sowohl in polar als auch in unpolaren Lösungsmitteln. So sind die Verbindungen der allgemeinen Formel I im Gegensatz zu zum Beispiel Trimethylolpropantriacrylat oder Trimethylolpropantrimethacrylat in jedem Verhältnis mit Wasser mischbar. Es handelt sich darüber hinaus um schwerflüchtige, geruchsarme Substanzen. Daraus resultiert als weiterer Vorteil eine wesentlich verringerte Neigung zur Diffusion oder Verdunstung während des Polymerisationsprozesses.

Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel I, die noch mindestens eine freie Hydroxylgruppe enthalten, können auch als Ausgangsverbindung zur Synthese weiterer erfindungsgemäßer Verbindungen verwendet werden.

Gegenstand vorliegender Erfindung sind auch wasserquellbare Hydrogele, die durch Copolymerisation hydrophiler Monomere herstellbar und dadurch gekennzeichnet sind, daß bei der Copolymerisation Verbin-

dungen der allgemeinen Formel I als Vernetzer eingesetzt werden.

Als hydrophil Monomere kommen insbesondere Acrylsäure, Methacrylsäure, Crotonsäure, 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure und -phosphonsäure, Vinylphosphonsäure, Vinylphosphonsäurehalbester, deren Salze, Acrylamid, N-Vinylamide oder Gemische davon in Frage. Bevorzugt ist Acrylsäure und deren Salze.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I werden vorzugsweise in Mengen von 0,05 bis 20 Gew. %, bezogen auf das Gesamtmonomergewicht, eingesetzt.

Die Polymerisation kann in homogener Phase z.B. in wässriger Lösung als sog. Gelpolymerisation oder nach dem Verfahren der Inversemulsionspolymerisation durchgeführt werden. Eine weitere Möglichkeit zur Synthese der erfindungsgemäßen Hydrogele bietet die Fällungspolymerisation aus organischen Lösungsmitteln, wie zum Beispiel Alkoholen, bevorzugt tert. Butanol, oder Kohlenwasserstoffen wie Hexan oder Cyclohexan.

Die Polymerisation kann durch Radikalbildner wie zum Beispiel organische oder anorganische Peroxide sowie Azoverbindungen ausgelöst werden. Beispiele sind Benzoylperoxid, tert. Butylhydroperoxid, Cumolhydroperoxid, $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$, $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$, H_2O_2 oder Azo-diisobutyronitril. Auch Redoxsysteme eignen sich in hervorragender Weise als Polymerisationsinitiatoren.

Die Polymerisation kann schließlich auch durch energiereiche Strahlung ausgelöst werden.

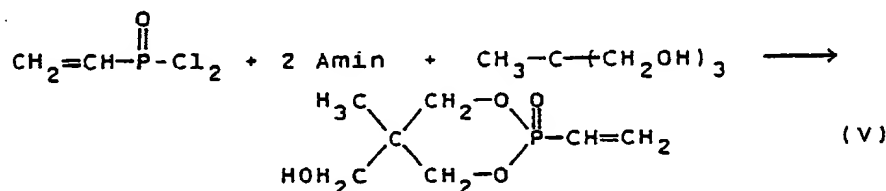
Die erfindungsgemäßen Hydrogele eignen sich in hervorragender Weise als Absorbentien für wässrige Flüssigkeiten, zur Formulierung kosmetischer Zubereitungen, sowie als Additive in Bohrspülungen und Zementschlämmen bei der Erdölgewinnung.

Besonders vorteilhaft verhalten sich Copolymere aus Acrylsäure und den erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I als sogenannte super absorbing polymers (SAP) beim Einsatz in Hygieneartikeln, wie z.B. Windeln, wobei die Acrylsäure teilweise als Alkali- oder Ammoniumsalz vorliegen kann. Die Neutralisation kann sowohl vor als auch nach der Polymerisation erfolgen.

Die erfindungsgemäßen wasserqueillbaren Hydrogele zeichnen sich gegenüber den Verbindungen des Standes der Technik durch eine homogenere Netzwerkstruktur aus, da die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I sowohl in Wasser als auch in polaren organischen Lösungsmitteln völlig löslich sind. Dadurch weisen die Hydrogele hohe Absorptionskapazitäten neben hoher Gelstärke auf.

Die folgenden Beispiele 1 bis 12 erläutern die vorliegende Erfindung bezüglich der Verbindungen der allgemeinen Formel I, die Beispiele 13 bis 34 bezüglich der Hydrogele.

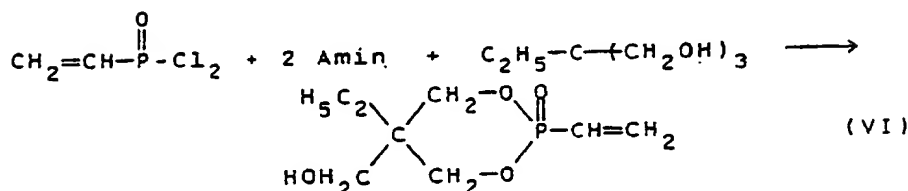
Beispiel 1



240 g (2,0 mol) 1,1,1-(Trishydroxymethyl)ethan werden zusammen mit 404 g (4,0 mol) Triethylamin in 1600 ml Tetrahydrofuran gegeben. Unter lebhaftem Rühren werden 290 g (2,0 mol) Vinylphosphonsäuredichlorid während 2 Stunden unter Kühlung bei 20°C eingetropft. Dann wird 15 Stunden nachgerührt und anschließend das gebildete Triethylaminhydrochlorid abgesaugt. Es wird mit Tetrahydrofuran gewaschen und das Filtrat durch Destillation im Vakuum von Tetrahydrofuran befreit. Der Rückstand wird über einen Dünnschichtverdampfer bei 0,067 kPa und einer Badtemperatur von 240°C destilliert. Man erhält 345 g, Fp.: 70-75°C. durch eine Destillationsversuch wird der Siedepunkt bestimmt: 213-215°C/0,053 kPa. Das Produkt fällt als Diastereomergemisch an. Die Ausbeute beträgt 90% d.Th.

C ₇ H ₁₃ O ₄ P (192)						
ber.:	43,75%	C	6,77%	H	16,15%	P
gef.:	43,6%	C	6,8%	H	16,1%	P

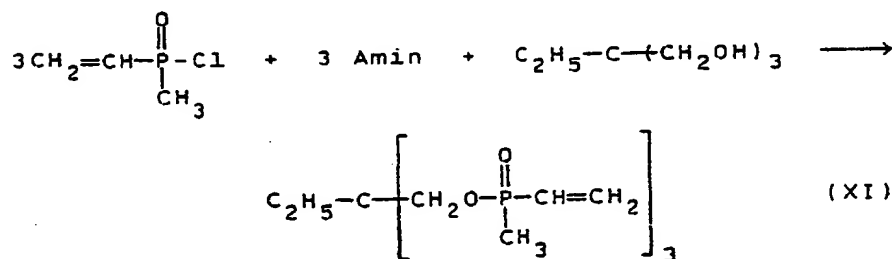
Beispiel 2



280 g (2,09 mol) 1,1,1-(Trishydroxymethyl)propan und 422 g (4,18 mol) Triethylamin werden in 1600 ml Tetrahydrofuran gelöst. Dann werden unter lebhaftem Rühren 303 g (2,09 mol) Vinylphosphonsäuredichlorid während 3 Stunden unter Kühlung bei 20°C eingetropft. 15 Stunden wird nachgerührt und anschließend das gebildete Triethylaminhydrochlorid abgesaugt. Es wird mit Tetrahydrofuran nachgewaschen und das Filtrat durch Destillation im Vakuum von Tetrahydrofuran befreit. Der Rückstand wird über einen Dünnschichtverdampfer bei 0,027 kPa und einer Badtemperatur von 240°C destilliert. Man erhält 370 g, das Produkt hat einen Erstarrungspunkt von ca. 25°C. Durch einen Destillationsversuch wird der Siedepunkt bestimmt: 199°C/0,013 kPa. n_D^{20} : 1,4890. Das Produkt fällt als Diastereomergemisch an. Die Ausbeute beträgt 86% d.Th.

C ₈ H ₁₅ O ₄ P (206)						
ber.:	46,60%	C	7,28%	H	15,05%	P
gef.:	46,4%	C	7,3%	H	14,8%	P

Beispiel 3

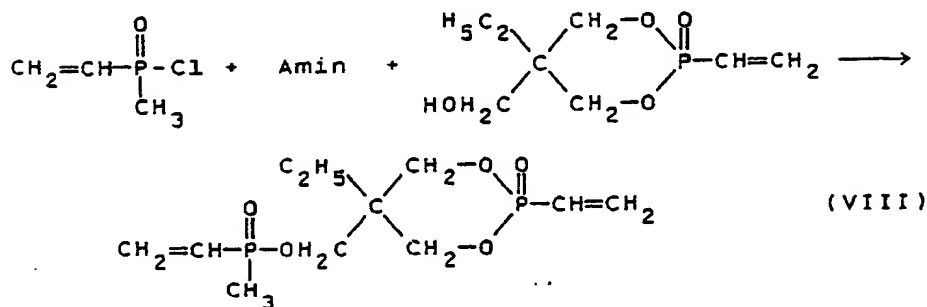


20 g (0,15 mol) 1,1,1-(Trishydroxymethyl)propan und 45,5 g (0,45 mol) Triethylamin werden in 150 ml Toluol gegeben. Unter lebhaftem Rühren werden 56 g (0,45 mol) Methylvinylphosphinsäurechlorid unter Kühlung bei 20°C eingetropft. Dann wird 15 Stunden nachgerührt und anschließend das gebildete Triethylaminhydrochlorid abgesaugt. Es wird mit Toluol nachgewaschen und das Filtrat durch Destillation im Vakuum vom Toluol befreit. Es verbleiben 58 g des Produktes mit einem Brechungsindex n_D^{20} : 1,4942. Das Produkt läßt sich über einen Dünnschichtverdampfer bei 0,027 kPa und einer Badtemperatur von 260-270°C

destilliert. Die Ausbeute an dem Rohprodukt beträgt 97% d.Th.

C ₁₅ H ₂₉ O ₆ P ₃ (398)					
b r.:	23,37%	P	gef.:	23,1%	P

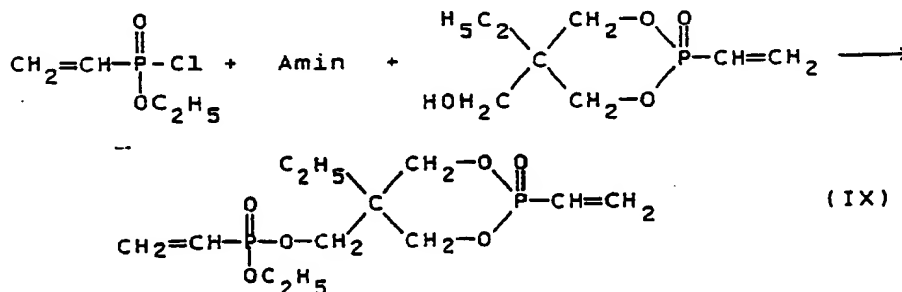
Beispiel 4



76 g (0,34 mol) der Verbindung aus Beispiel 2 werden zusammen mit 34,4 g (0,34 mol) Triethylamin in 100 ml Tetrahydrofuran gegeben. Nun werden 42,5 g (0,34 mol) Methylvinylphosphinsäurechlorid unter lebhaftem Rühren unter Kühlung bei 20°C eingetropt. Dann wird 15 Stunden nachgerührt und anschließend das gebildete Triethylaminhydrochlorid abgesaugt. Es wird mit Tetrahydrofuran gewaschen und das Filtrat durch Destillation im Vakuum von Tetrahydrofuran befreit. Es verbleiben 95 g der Verbindung VIII. Durch eine Destillationsversuch wird der Siedepunkt bestimmt: 205-210°C/0,067 kPa Die Ausbeute an dem Rohprodukt beträgt 95% d.Th.

C ₁₁ H ₂₀ O ₅ P ₂ (294)					
ber.:	21,09%	P	gef.:	20,5%	P

Beispiel 5



34,7g (0,168 mol) der Verbindung aus Beispiel 2 und 17 g (0,168 mol) Triethylamin werden in 100 ml Toluol gegeben. Dann werden 26 g (0,168 mol) Vinylphosphonsäureethylesterchlorid unter Rühren und Kühlen bei 20°C eingetropt. Es wird nachgerührt und abgesaugt. Das Filtrat wird nach dem Nachspülen mit

Toluol von dem Lösungsmittel im Vakuum befreit. Es verbleiben 52,5 g der Verbindung IX, n_D^{20} : 1,4848. Das Produkt kann im Dünnschichtverdampfer bei 0,027 kPa und einer Badtemperatur von 240°C destilliert werden. Die Ausbeute an dem Rohprodukt beträgt 96% d.Th.

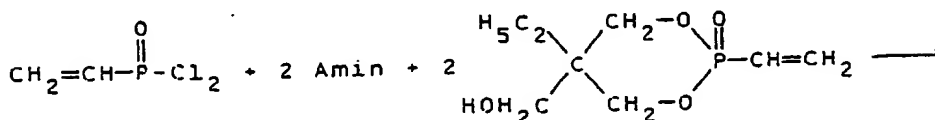
5

C ₁₂ H ₂₂ O ₆ P ₂ (324)					
ber.:	19,13%	P	gef.:	18,7%	P

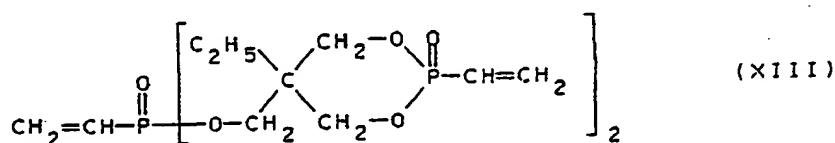
10

Beispiel 6

15



20



25

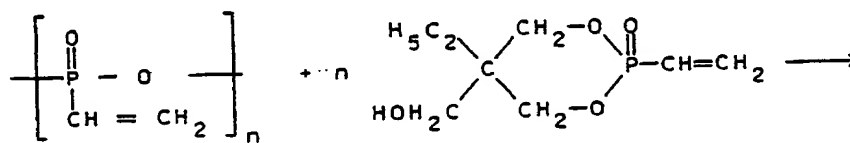
81,4g (0,4 mol) der Verbindung aus Beispiel 2 und 40,4 g (0,4 mol) Triethylamin werden in 100 ml Toluol gegeben. Dann werden 29 g (0,2 mol) Vinylphosphonsäuredichlorid unter Rühren und Kühlen bei 20°C eingetropft. Es wird nachgerührt, abgesaugt und mit Toluol nachgewaschen. Das Filtrat wird im Vakuum vom Toluol befreit. Es verbleiben 97 g des Produkts mit dem Brechungsindex n_D^{20} : 1,4945. Das entspricht einer Ausbeute von 100% d.Th.

35

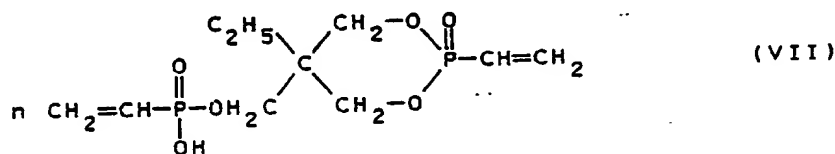
C ₁₈ H ₃₁ O ₉ P ₃ (484)					
ber.:	19,21%	P	gef.:	19,2%	P

40 Beispiel 7

45



50



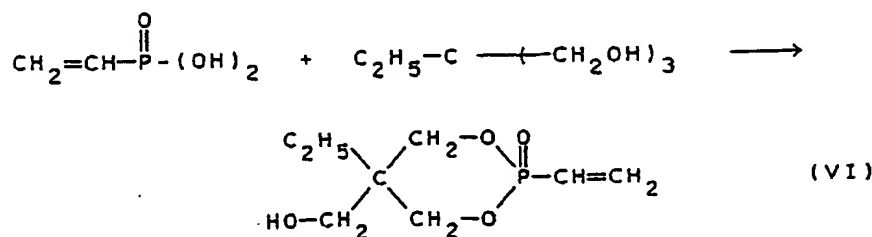
55

321,4g (1,56 mol) der Verbindung aus Beispiel 2 werden in 321,4 g Methylenchlorid gelöst. Dann werden 280,8 g (0,2 mol) einer 50%igen Lösung des Vinylphosphonsäure-anhydrids in Methylenchlorid

innerhalb einer Stunde unter Rühren eingetropft. Dabei steigt die Temperatur auf 33°C und bleibt bei dieser Temperatur 30 min. Dann wird 3 Stunden nachgerührt und anschließend noch 4 Stunden am Rückfluß gekocht. Anschließend wird im Vakuum das Lösungsmittel abdestilliert während ca. 3 Stunden bis zu einer Innentemperatur von 50°C. Es verbleiben 130 g eines Rohproduktes. Das Rohprodukt hat den Brechungsindex n_D^{20} : 1,4945. Aufgrund eines ^{31}P -NMR Spektrums handelt es sich um ein Gemisch zweier Diastereomere, das in dem Rohprodukt zu etwa 60% vorliegt (δ -DMSO; δ = 14,79; 14,82; 11,78; 12,73 ppm). Das Ausgangsprodukt, die Verbindung aus Beispiel 2 liegt zu 8% Vinylphosphonsäure zu 9% und Vinylpyrophosphonsäure zu 4% vor.

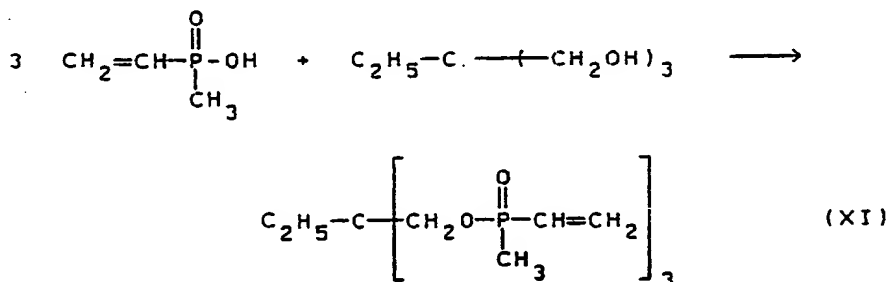
$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}_6\text{P}_2$ (296)

Beispiel 8



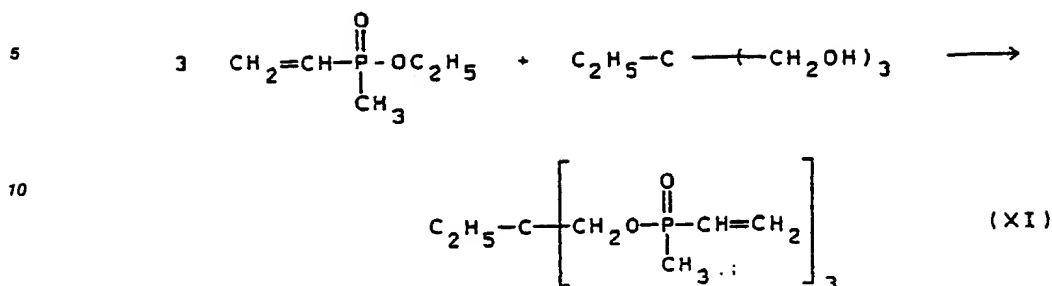
53,7 g (0,4 mol) 1,1,1-(Trishydroxymethyl)propan und 43,2 g (0,4 mol) Vinylphosphonsäure werden unter Rühren bei 0,067 bis 0,133 kPa auf 160-170°C erwärmt. Bei abfallendem Vakuum sammelt sich in einer der Reaktionsapparatur nachgeschalteten Kühlfalle Wasser. Wenn sich etwa 7,5 g Wasser gesammelt haben, wird die Reaktionstemperatur bei wieder verbessertem Vakuum bis auf 200°C gesteigert und eine Stunde bei dieser Temperatur gehalten. Das angefallene Reaktionsgut hat nun eine Säurezahl von 134 mg KOH/g Substanz. Anschließend wird im Dünnschichtverdampfer bei 0,067 bis 0,133 kPa und einer Badtemperatur von 270°C destilliert. Das anfallende Produkt hat eine Säurezahl von 38 mg KOH/g Substanz und einen Gehalt von 76% aufgrund des ^{31}P -NMR Spektrums.

Beispiel 9



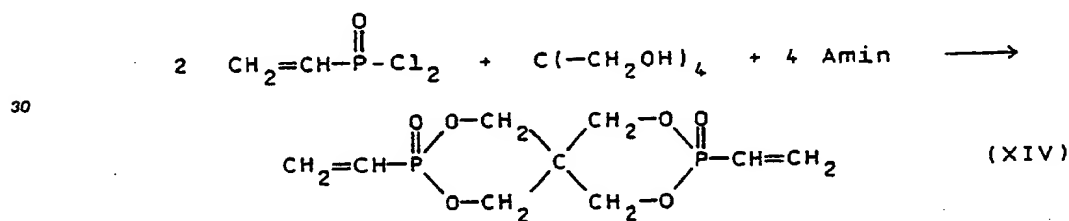
33,6 g (0,25 mol) 1,1,1-(Trishydroxymethyl)propan und 79,5 g (0,75 mol) Methyl-vinylphosphinsäure werden bei 0,067 bis 0,133 kPa unter lebhaftem Rühren auf 150°C und dann schrittweise während mehrerer Stunden bis auf 190-195°C erhitzt. In einer der Reaktionsapparatur nachgeschalteten Kühlfalle sammeln sich 12 g Wasser. Das angefallene Reaktionsgut hat eine Säurezahl von 134 mg KOH/g Substanz. Bei 260-270°C und 0,133 kPa wird das Produkt in einem Dünnschichtverdampfer destilliert. Man erhält 81 g mit einem Gehalt von ca. 70% aufgrund des ^{31}P -NMR Spektrums.

Beispiel 10



20 23,5 g (0,175 mol) 1,1,1-(Trishydroxymethyl)propan, 70,4 g (0,525 mol) Methyl-vinylphosphinsäureethylester und 2,3 g ortho-Titansäuretetra-iso-propylester werden auf 150°C und dann schrittweise im Verlauf mehrerer Stunden unter lebhaftem Rühren bis 210°C erhitzt. Insgesamt werden 12 g Ethanol abdestilliert. Das angefallene Reaktionsgut hat eine Säurezahl von 75 mg KOH/g Substanz. Es kann bei 0,053 kPa und einer Badtemperatur von 250-260° C in einem Dünnschichtverdampfer destilliert werden.

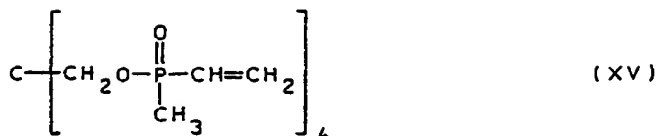
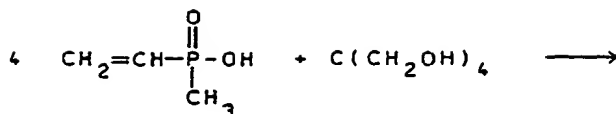
Beispiel 11



68,1 g (0,5 mol) 2,2-Bis-(hydroxymethyl)-1,3-propandiol werden in 400 ml Acetonitril gegeben, dazu werden 202,4 g (2,0 mol) Triethylamin unter Rühren zuge tropft. Dann werden 145 g (1 mol) Vinylphosphorsäuredichlorid bei 30°C zuge tropft und anschließend 15 Stunden nachgerührt. Dann wird zum Rückfluß 40 erhitzt und nach ca. 15 Minuten heiß abgesaugt. Aus dem Filtrat fallen erneut Kristalle aus, die ebenfalls abgesaugt werden, insgesamt erhält man ca. 265 g Triethylaminhydrochlorid. Dann wird das Acetonitril aus dem Filtrat abdestilliert und der Rückstand mit Aceton digeriert. Man erhält 125 g Rohprodukt. Dieses wird aus Isopropanol umkristallisiert, Fp.: 161°C. Die Ausbeute an dem Rohprodukt beträgt ca. 90% d.Th.

C ₉ H ₁₄ O ₈ P ₂ (280)						
ber.:	38,57%	C	5,0%	H	22,14%	P
gef.:	38,3%	C	4,8%	H	21,0%	P

Beispiel 12



13,6 g (0,1 mol) 2,2-Bis-(Hydroxymethyl)-1,3-propandiol und 42,4 g (0,4 mol) Methyl-vinylphosphinsäure werden unter lebhaftem Rühren schrittweise während etwa 5 Stunden auf 155 bis 190°C bei etwa 0,067 kPa erhitzt. In einer der Reaktionsapparatur nachgeschalteten Kühlfalle sammeln sich etwa 6 g Wasser. Das anfallende Rohprodukt hat eine Säurezahl von 115 mg KOH/g Substanz. Der Brechungsindex beträgt n_D^{20} : 1,4911.

C ₇₈ H ₃₂ O ₈ P ₄ (488)					
ber.:	25,41%	P	gef.:	24,2%	P

Beispiel 13

In einem durch geschäumtes Kunststoffmaterial gut isolierten Polyethylengefäß mit einem Fassungsvermögen von 10 l werden 5500 g E-Wasser vorgelegt, 1740 g Natriumbicarbonat darin dispergiert und langsam 1985 g Acrylsäure so zudosiert, daß ein Übersäumen der Reaktionslösung vermieden wird, wobei sich diese auf eine Temperatur von ca. 10 - 8°C abkühlt. Es werden nun 15 g der erfindungsgemäßen Verbindung VII, hergestellt gemäß Beispiel 7, und 10 g eines Natrium-Diisooctylsulfosuccinates (Rewopol V 2133 der Firma REWO, Steinau) zugegeben. Bei einer Temperatur von 1-10°C werden die Initiatoren, ein Redoxsystem, bestehend aus 6 g Kaliumperoxidisulfat, gelöst in 170 g Wasser und 0,2 g Ascorbinsäure, gelöst in 20 g Wasser, nacheinander zugegeben und gut verrührt. Die Reaktionslösung wird daraufhin ohne Rühren stehen gelassen, wobei durch einsetzende Polymerisation, in dessen Verlauf die Temperatur bis auf ca. 85°C ansteigt, ein festes Gel entsteht. Dieses wird anschließend mechanisch zerkleinert, bei Temperaturen über 80° getrocknet und gemahlen.

Das vorstehend beschriebene Produkt wurde in herkömmlicher Weise in eine Babywindel eingearbeitet und zeichnete sich hier durch eine besonders gute Flüssigkeitsretention aus.

Beispiel 14

In einem 10 Liter-Kunststoffgefäß werden 4290 g Eis und 1970 g Acrylsäure vorgelegt und langsam 1655 g NaOH 50%ig zudosiert, anschließend 30 g der erfindungsgemäßen Verbindung VII, hergestellt gemäß Beispiel 7, gelöst in 100 g Wasser und 10 g Rewopol V 2133 zugegeben. Die Reaktionslösung wird auf 20°C eingestellt und anschließend mit den Initiatoren, ein Redoxsystem bestehend aus 6 g Kaliumperoxidisulfat, gelöst in 170 g Wasser, und 0,2 g Ascorbinsäure, gelöst in 120 g Wasser, versetzt und ohne Rühren stehen gelassen. Das durch Polymerisation entstehende Gel wird anschließend mechanisch zerkleinert, bei Temperaturen über 80°C getrocknet und gemahlen.

Beispiel 15

In einem 10-Liter-Polyethylengefäß werden 5250 g E-Wasser, 1988 g Acrylsäure und 12 g der erfindungsgemäßen Verbindung XIII, hergestellt gemäß Beispiel 6, vorgelegt und 10 g Rewopol V 2133 eingerührt. Nach Einstellen der Reaktionslösung auf 18-20°C werden die Initiatoren, 6 g Kaliumperoxidisulfat

- in 170 g Wasser und 0,2 g Ascorbinsäure in 20 g Wasser nacheinander zugegeben und das Reaktionsgemisch gut isoliert ohne Rühren stehen gelassen. Nach einsetzender Reaktion steigt die Temperatur bis auf ca. 90°C an, und es entsteht ein festes Gel. Dieses wird mechanisch durch einen Extruder zerkleinert, dem kontinuierlich 1555 g NaOH 50%ig zudosiert werden, wobei teilweise Verdampfung des Wassers erfolgt. Das flockige Polymer wird anschließend bei Temperaturen über 80°C endgetrocknet und gemahlen.

Beispiel 16

- In einen durch geschäumtes Kunststoffmaterial gut isolierten Polyethylengefäß mit einem Fassungsvermögen von 10 l werden 5380 g E-Wasser vorgelegt. 1740 g Natriumbicarbonat darin dispergiert und langsam 1985 g Acrylsäure so zudosiert, daß ein Übersäumen der Reaktionslösung vermieden wird, wobei sich diese auf eine Temperatur von ca. 10 - 8°C abkühlt. Es werden nun 15 g der erfindungsgemäßen Verbindung XI, hergestellt gemäß Beispiel 3, und 10 g eines Natrium-Diisooctylsulfosuccinates (Rewopol V 2133 der Firma REWO, Steinau) zugegeben. Bei einer Temperatur von 6-8°C werden die Initiatoren, ein Redoxsystem, bestehend aus 2,2 g 2,2-Azobisamidinopropan-Dihydrochlorid, gelöst in 20 g Wasser und 0,2 g Ascorbinsäure, gelöst in 20 g Wasser, 4,4 g Kaliumperoxidisulfat, gelöst in 170 g Wasser, und 6 g Natriumpyrosulfit, gelöst in 120 g Wasser, nacheinander zugegeben und gut verrührt. Die Reaktionslösung wird daraufhin ohne Rühren stehen gelassen, wobei durch einsetzende Polymerisation, in dessen Verlauf die Temperatur bis auf ca. 85°C ansteigt, ein festes Gel entsteht. Dieses wird anschließend mechanisch zerkleinert, bei Temperaturen über 80° getrocknet und gemahlen.

Das vorstehend beschriebene Produkt wurde in herkömmlicher Weise in eine Babywindel eingearbeitet und zeichnete sich hier durch eine besonders gute Flüssigkeitsretention aus.

25

Beispiel 17

- In einem 1 Liter-Polymerisationskolben aus Glas, versehen mit Rührwerk, Thermometer, Rückflußkühler, Gaseinleitungsrohr und Wasserbad werden 468 g tert. Butanol (600 ml) vorgelegt und 0,1 g der erfindungsgemäßen Verbindung V, hergestellt gemäß Beispiel 1, und 65 g APS unter Rühren darin suspendiert. Über das Gaseinleitungsrohr werden nun 5,5 g Ammoniak-Gas eingeleitet, wobei eine schwach trübe Lösung entsteht. Der pH dieser Lösung muß >7 betragen. Anschließend werden 15 g Acrylamid und 20 g N-Vinyl-N-methylacetamid zugegeben und die Lösung unter Einleiten eines schwachen Stickstoff-Stromes auf eine Temperatur von 50°C angeheizt. Es wird jetzt 1,0 g POROFOR N zugegeben. Die Rührgeschwindigkeit wird auf 60-80U/Min gedrosselt, das Einleiten des Stickstoffstromes wird beibehalten. Nach ca. 20 min setzt die Polymerisation ein, was an einem Ausflocken des Polymerisates sowie einem geringen Temperaturanstieg festzustellen ist. Im Verlauf von ca. 1 Std. entsteht ein dicker, gerade noch rührbarer Brei, und die Temperatur steigt bis max. 70°C an. Nach Erreichen des Temperaturmaximums wird 2 Stunden bei 80°C Badtemperatur nachgerührt. Der Rückflußkühler wird jetzt gegen eine Destillationsbrücke ausgetauscht, und das tert. Butanol wird nach Abkühlung auf 60°C unter Wasserstrahlvakuum abdestilliert. Als fertiges Produkt erhält man 105 g weißes Pulver mit einem Schüttgewicht von ca. 0,2 kg/l, das sich hervorragend als Additiv in Bohrspülungen und Zementschlämmen bei der Erdölgewinnung eignet.

Beispiel 18

- In einem 1 Liter-Polymerisationskolben aus Glas, versehen mit Rührwerk, Thermometer und Rückflußkühler werden 600 ml Hexan vorgelegt und 98,9 g Acrylsäure sowie 1,1 g der erfindungsgemäßen Verbindung XIII, hergestellt gemäß Beispiel 6, darin gelöst. Unter Einleiten eines schwachen N₂-Stromes wird mittels eines elektrisch beheizten Wasserbades auf 68°C angeheizt, worauf die Zugabe von 1,0 g Di-Laurylperoxid erfolgt. Nach Einsetzen der Polymerisation tritt deutlicher Rückfluß ein, und das entstandene Polymer flockt aus. Es wird 3 Stunden unter Rückfluß nachgerührt, dann das Polymer abgesaugt und im Trockenschrank bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Man erhält 100 g eines weißen Pulvers, das als saurer Verdicker in kosmetischen Zubereitungen eingesetzt werden kann.

- Weitere Beispiele zur Herstellung erfindungsgemäßer Polymerisate gemäß der hier beschriebenen Beispiele 13 bis 18 sind in folgender Tabelle 1 zusammengefaßt. Die Mengenangaben bedeuten Gewichtsprozent, bezogen auf Gesamtmonomeranteil.

Folgende Abkürzungen werden benutzt:

AS:	Acrylsäure
MAS:	Methacrylsäure
CTS:	Crotonsäure
VPS:	Vinylphosphonsäure
VPE:	Vinylphosphonsäurehalbester
APS:	2-Acrylamido-2-methyl-propansulfonsäure
AMPP:	2-Acrylamido-2-methyl-propanphosphonsäure
AM:	Acrylamid
VIMA:	N-Vinyl-N-methylacetamid

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

Tabelle 1

Beisp.	hergest. analog Beispiel	AS %	MAS %	APS %	AMPP %	VPS %	VPE %	CTS %	AM %	VIMA %	erfindungsgemäße Verbindung			Neutralisationsgrad
											Formel	gemäß Beisp.	%	
19	16	79,25		20,00							4	4	0,75	75
20	14	98,50									10	11	1,50	75
21	16	99,50									11	12	0,50	50
22	15	99,25									3	7	0,75	65
23	13	99,25									5	5	0,75	65
24	16	80,0	10,0	9,5							6	7	0,5	48
25	16	70,0		25,0							3	7	1,0	75
26	16	75,0	10,0	20,0			4,0				3	7	1,0	75
27	16	85,0					4,0				7	3	1,0	70
28	16	40,0		25,0	4,0				30,0		8		1,0	80
29	15	75,0		19,3				5,0			11	12	0,7	55
30	15	95,0			4,6						11	12	0,4	45
31	13	85,0		10	4,5						7	3	0,5	70
32	14	97,4		60					15	20	4	4	2,6	80
33	17			45					15	20	1	1	5,0	100
34	17										2	2	20,0	100

Ansprüche

5 1. Verbindungen der allgemeinen Formel I

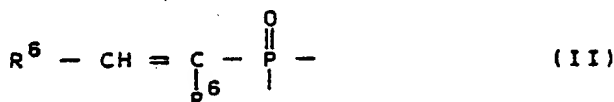


worin

15 n 1 oder 2

R¹ Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,CH₂OH oder CH₂OR⁷,worin R⁷ die Bedeutung von R² haben kann oder, falls n = 1, zusammen mit R⁴ eine Gruppe der allgemeinen Formel II

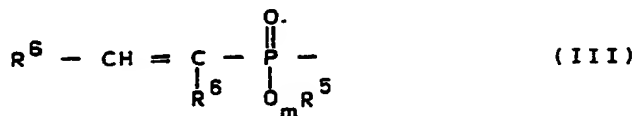
20



25

worin R⁶ unabhängig voneinander Wasserstoff oder Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, bilden kann,R² eine Gruppe der allgemeinen Formel III

30

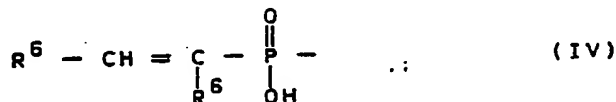


35

worin m 0 oder 1 und

R⁵ Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei, falls eine Verbindung der allgemeinen Formel I mehr als eine Gruppe der allgemeinen Formel III enthält, die Reste R⁵ unabhängig voneinander sind.R³ Wasserstoff oder eine Gruppe der allgemeinen Formel III, wobei R² und R³ auch zusammen eine Gruppe der allgemeinen Formel II bilden können,40 R⁴ für n = 1Wasserstoff, eine Gruppe der allgemeinen Formel III oder, wenn R¹ für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und R² und R³ zusammen für eine Gruppe der allgemeinen Formel II stehen, auch eine Gruppe der allgemeinen Formel IV

45



50

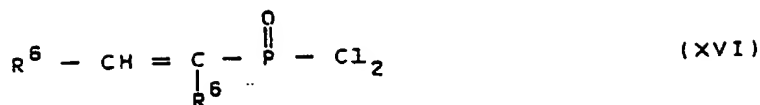
und für n = 2

eine Gruppe der allgemeinen Formel II bedeuten.

2. Verbindungen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß R⁶ Wasserstoff bedeutet.

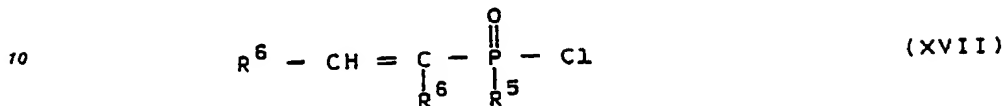
55

3. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I des Anspruchs 1, dadurch gekennzeichnet, daß Alkenylphosphonsäuredichloride der allgemeinen Formel XVI



5

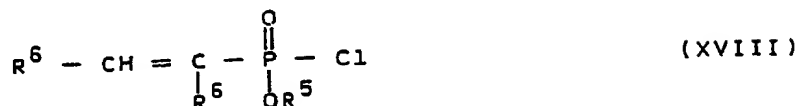
Alkenylphosphinsäurechloride der allgemeinen Formel XVII



10

oder Alkenylphosphonsäureesterchloride der allgemeinen Formel XVIII

15



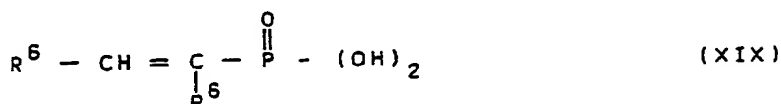
20

wobei R^5 und R^6 die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)alkanen, 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol bzw. erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I, die noch mindestens eine freie Hydroxylgruppe enthalten, in Gegenwart von tertiären Aminen als Säurefänger in inerten Lösungsmitteln und bei geeigneten Molverhältnissen umgesetzt werden.

25

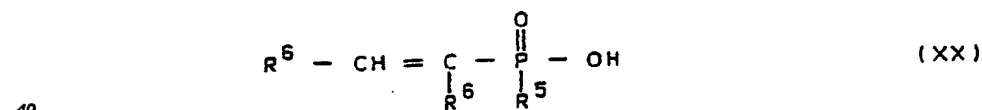
4. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I des Anspruchs 1, dadurch gekennzeichnet, daß Alkenylphosphonsäuren der allgemeinen Formel XIX

30



oder Alkenylphosphinsäuren der allgemeinen Formel XX

35



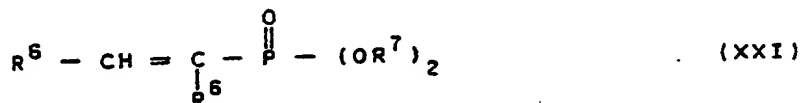
40

worin R^5 und R^6 in Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkanen oder 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol direkt verestert werden.

45

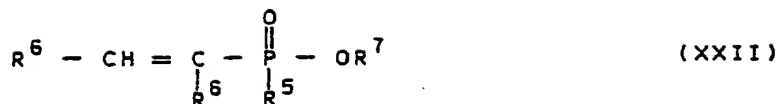
5. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I des Anspruchs 1, dadurch gekennzeichnet, daß Alkenylphosphonsäureester der allgemeinen Formel XXI

50



oder Alkenylphosphinsäureester der allgemeinen Formel XXII

55



5 worin R^5 und R^6 die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und R^7 Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, mit 1,1,1-(Tris-hydroxymethyl)-alkanen oder 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol mit Hilfe geeigneter Katalysatoren umgesetzt werden.

10 6. Verwendung der Verbindungen der allgemeinen Formel I des Anspruchs 1, die mindestens zwei Doppelbindungen enthalten, als sogenannte Vernetzer bei der Synthese von Polymeren aus ungesättigten Monomeren.

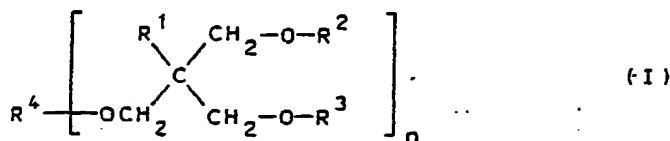
7. Durch Copolymerisation hydrophiler Monomere herstellbare wasserquellbare Hydrogele, dadurch gekennzeichnet, daß bei der Copolymerisation Verbindungen der allgemeinen Formel I des Anspruchs 1 als Vernetzer eingesetzt werden.

15 8. Wasserquellbare Hydrogele gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß bei der Copolymerisation als hydrophile Monomere Acrylsäure, Methacrylsäure, Crotonsäure, 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure und -phosphonsäure, Vinylphosphonsäure, Vinylphosphonsäurehalbester, deren Salze, Acrylamid, N-Vinylamide oder Gemische davon eingesetzt werden.

20 9. Wasserquellbare Hydrogele gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß bei der Copolymerisation als hydrophiles Monomer Acrylsäure und/oder deren Salze eingesetzt werden.

Patentansprüche für folgenden Vertragsstaat: ES

25 1. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I



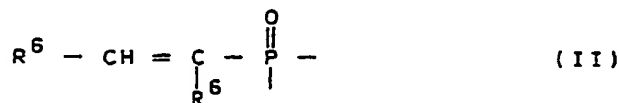
35 worin

n 1 oder 2,

R^1 Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,

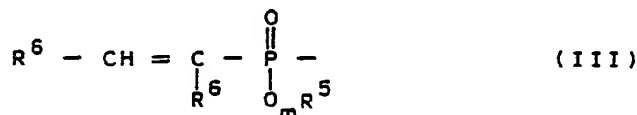
CH_2OH oder CH_2OR^7 ,

40 worin R^7 die Bedeutung von R^2 haben kann oder, falls $n = 1$, zusammen mit R^4 eine Gruppe der allgemeinen Formel II



45 worin R^6 unabhängig voneinander Wasserstoff oder Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, bilden kann,

50 R^2 eine Gruppe der allgemeinen Formel III



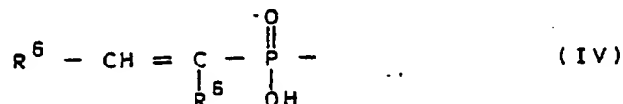
55 worin m 0 oder 1 und

R⁵ Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei, falls eine Verbindung der allgemeinen Formel I mehr als eine Gruppe der allgemeinen Formel III enthält, die Reste R⁵ unabhängig voneinander sind, R³ Wasserstoff oder eine Gruppe der allgemeinen Formel III, wobei R² und R³ auch zusammen eine Gruppe der allgemeinen Formel II bilden können,

5 R⁴ für n = 1

Wasserstoff, eine Gruppe der allgemeinen Formel III oder, wenn R¹ für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und R² und R³ zusammen für eine Gruppe der allgemeinen Formel II stehen, auch eine Gruppe der allgemeinen Formel IV

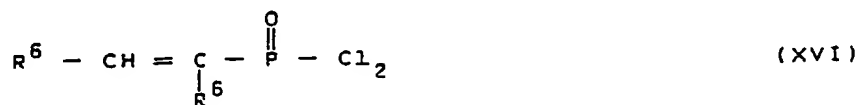
10



15

und für n = 2, eine Gruppe der allgemeinen Formel II bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß Alkenylphosphonsäuredichloride der allgemeinen Formel XVI

20



25

Alkenylphosphinsäurechloride der allgemeinen Formel XVII



30

oder Alkenylphosphonsäureesterchloride der allgemeinen Formel XVIII

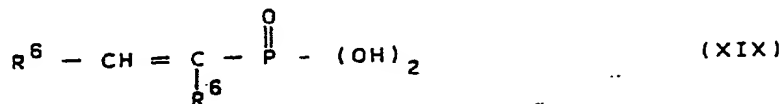
35



40 wobei R⁵ und R⁶ die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkanen, 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol bzw. erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I, die noch mindestens eine freie Hydroxylgruppe enthalten, in Gegenwart von tertiären Aminen als Säurefänger in inerten Lösungsmitteln und bei geeigneten Molverhältnissen umgesetzt werden.

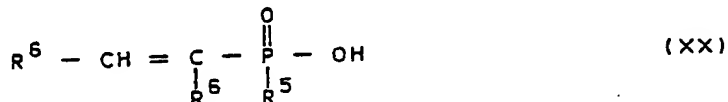
2. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I des Anspruchs 1, dadurch gekennzeichnet, daß Alkenylphosphonsäuren der allgemeinen Formel XIX

50



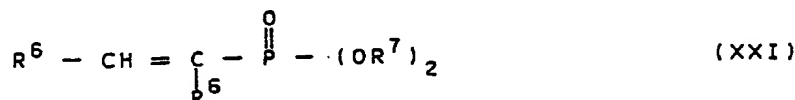
oder Alkenylphosphinsäuren der allgemeinen Formel XX

55

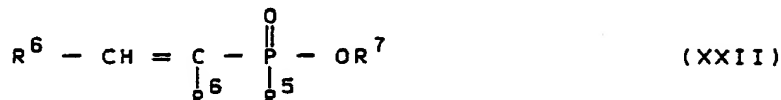


worin R^5 und R^6 die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkanen oder 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol direkt verestert werden.

3. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I des Anspruchs 1, dadurch gekennzeichnet, daß Alkenylphosphonsäureester der allgemeinen Formel XXI



oder Alkenylphosphinsäureester der allgemeinen Formel XXII



worin R^5 und R^6 die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und R^7 Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, mit 1,1,1-(Trishydroxymethyl)-alkanen oder 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol mit Hilfe geeigneter Katalysatoren umgesetzt werden.

4. Verfahren gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß R^6 Wasserstoff bedeutet.

5. Verwendung der nach einem der Verfahren der Ansprüche 1 bis 4 hergestellten Verbindungen der allgemeinen Formel I, die mindestens zwei Doppelbindungen enthalten, als sogenannte Vernetzer bei der Synthese von Polymeren aus ungesättigten Monomeren.

6. Verfahren zur Herstellung wasserquellbarer Hydrogele durch Copolymerisation hydrophiler Monomere, dadurch gekennzeichnet, daß nach einem der Verfahren der Ansprüche 1 bis 4 hergestellte Verbindungen der allgemeinen Formel I als Vernetzer eingesetzt werden.

7. Verfahren gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß als hydrophile Monomere Acrylsäure, Methacrylsäure, Crotonsäure, 2-Acrylamido-2-methylpropanesulfonsäure und -phosphonsäure, Vinylphosphonsäure, Vinylphosphonsäurehalbester, deren Salze, Acrylamid, N-Vinylamide oder Gemische davon eingesetzt werden.

8. Verfahren gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß als hydrophiles Monomer Acrylsäure und/oder deren Salze eingesetzt werden.

⑫ **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

⑰ Anmeldenummer: 89108357.8

⑥ Int. Cl.⁵: **C07F 9/32, C07F 9/40, C08F 30/02**

⑱ Anmeldetag: 10.05.89

③① Priorität: 21.05.88 DE 3817425

④③ Veröffentlichungstag der Anmeldung: 29.11.89 Patentblatt 89/48

④④ Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL SE

④⑤ Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 14.11.90 Patentblatt 90/46

⑦① Anmelder: CASSELLA Aktiengesellschaft
Hanauer Landstrasse 526
D-6000 Frankfurt am Main 61(DE)

⑦② Erfinder: Engelhardt, Friedrich, Dr.
Hünfelder Strasse 20
D-6000 Frankfurt/Main 61(DE)
Erfinder: Riegel, Ulrich
Steinackerstrasse 6
D-6000 Frankfurt/Main 61(DE)
Erfinder: Gersdorf, Joachim, Dr.
Philipp-Holl-Strasse 26
D-6200 Wiesbaden(DE)
Erfinder: Kleiner, Hans-Jerg, Dr.
Altkönigstrasse 11a
D-6242 Kronberg(DE)

⑦④ Vertreter: Urbach, Hans-Georg, Dr. et al
Hanauer Landstrasse 526
D-6000 Frankfurt am Main 61(DE)

⑤④ Alkenyl-phosphon- und -phosphinsäureester, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie unter deren Verwendung hergestellte Hydrogele und deren Verwendung.

⑤⑦ Die Erfindung betrifft neue Alkenyl-phosphon- und -phosphin-säureester von 1,1,1-Tris-(hydroxymethyl)alkanen und von 2,2-Bis-hydroxymethyl-1,3-propandiol, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie unter deren Verwendung hergestellte Hydrogele.

EP 0 343 427 A3



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 89 10 8357

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch
X	DE-A-2 630 693 (CIBA-GEIGY) * Seite 9, Tabelle 1, Verbindungen 5,7; Ansprüche * ---	1,2
X	US-A-3 984 502 (K.S. SHIM) * Insgesamt * ---	1,2
X	FR-A-1 375 860 (PURE CHEMICALS LTD) * Insgesamt * -----	1-9

KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.4)
C 07 F 9/40 C 08 F 30/02 C 07 F 9/32

RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
C 07 F 9/00 C 08 F 30/00

Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt

Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	Prüfer
DEN HAAG	04-09-1990	OUSSET J-B.

KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur

T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument ----- & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument